### ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



### DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 6:

C07D 413/04, A61K 31/42

(11) Numéro de publication internationale:

WO 97/13768

A1 |

(43) Date de publication internationale:

17 avril 1997 (17.04.97)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR

PCT/FR96/01511

(22) Date de dépôt international:

8 octobre 1996 (08.10.96)

(30) Données relatives à la priorité:

95/11902	11 octobre 1995 (11.10.95)	FR
96/09361	Ly junior 1990 (Doloriso)	- FR-
96/09362	25 juillet 1996 (25.07.96)	FR-

- (71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): SYNTHE-LABO [FR/FR]; 22, avenue Galilée, F-92350 Le Plessis-Robinson (FR).
- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (US seulement): JEGHAM, Samir [TN/FR]; 65, rue du Lieutenant-Colonel-Prudhon, F-95100 Argenteuil (FR). PUECH, Frédéric [FR/FR]; 2, rue de l'Iser, F-92500 Rueil-Malmaison (FR). BURNIER, Philippe [FR/FR]; 8, allée du Bel-Air, F-78600 Maisons-Laffitte (FR). BERTHON, Danielle [FR/FR]; 10, rue des Violettes, F-78750 Mareil-Marly (FR). LECLERC, Odile [FR/FR]; 14, rue Molière, F-92500 Rueil-Malmaison (FR).
- (74) Mandataire: CAEN, Thierry; Synthélabo, 22, avenue Galilée, F-92350 Le Plessis-Robinson (FR).

(81) Etats désignés: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, HU, IL, IS, IP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TI, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, brevet ARIPO (KE, LS, MW, SD, SZ, UG), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée

Avec rapport de recherche internationale.

(54) Title: OXAZOLIDIN-2-ONE DERIVATIVES, PREPARATION METHOD THEREFOR AND THERAPEUTICAL USE THEREOF

(54) Titre: COMPOSES DERIVES D'OXAZOLIDIN-2-ONE, LEUR PROCEDE DE PREPARATION ET LEUR APPLICATION EN THERAPEUTIQUE

**(I)** 

(57) Abstract

Oxazolidin-2-one derivatives of general formula (I), wherein R<sub>1</sub> is a hydrogen atom, an alkyl, hydroxyalkyl, fluoroalkyl, hydroxyfluoroalkyl, cyanoalkyl, optionally substituted phenyl or optionally substituted phenylmethyl group, or a group R<sub>3</sub>A- where R<sub>3</sub> is a cycloalkyl or cyclooxyalkyl group optionally substituted by a hydroxy group, and A is a -CH<sub>2</sub> or -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub> radical, R<sub>2</sub> is a hydrogen atom or a methyl group, X is an oxygen or sulphur atom or a group NR<sub>4</sub> where R<sub>4</sub> is an alkyl group, and Z is an oxygen atom or a group -CH=CH or -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>, a method for preparing said derivatives, and the therapeutical uses thereof, are disclosed.

(57) Abrégé

Composés dérivés d'oxazolidin-2-one de formule générale (I), dans laquelle R<sub>1</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, hydroxyalkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, cyanoalkyle, phényle substitué ou non, phénylméthyle substitué ou non, ou un groupe R<sub>3</sub>A- dans lequel R<sub>3</sub> est un groupe cycloalkyle ou cyclooxyalkyle, substitué ou non par un groupe hydroxy, et A est un radical -CH<sub>2</sub> ou -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>, R<sub>2</sub> représente un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle, X représente un atome d'oxygène, de soufre ou un groupe NR<sub>4</sub> où R<sub>4</sub> est un groupe alkyle, et Z représente un atome d'oxygène ou un groupe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>, leur procédé de préparation et leurs applications en thérapeutique.

#### :UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

					,
AT	Arménie	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
AT	Autriche	GE	Géorgie	MX	Mexique
ΑU	Australie	GN	Guinée	NE	Niger
BB	Barbade	GR	Grèce	NL	Pays-Bas
BE	Belgique	HU	Hongrie	NO	Norvège
BF	Burkina Faso	IE	Irlande	NZ	Nouvelle-Zélande
BG	Bulgarie	IT	Italie	PL	Pologne
BJ	Bénin	JP	Japon - ·	PT	Portugal
BR	Brésil	KE	Kenya	RO	Roumanie
BY	Bélarus	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
CA	Canada	KP	République populaire démocratique	SD	Soudan
CF	République centrafricaine		de Corée	SE	Suède
CG	Congo	KR	République de Corée	SG	Singapour
CH	Suisse	KZ	Kazakhstan	SI	Slovénie
CI	Côte d'Ivoire	u	Liechtenstein	SK	Slovaquie
CM	Cameroun	LK	Sri Lanka	SN	Sénégal.
CN .	Chine	LR	Libéria	SZ	Swaziland
CS"	Tchécoslovaquie	LT	Limanie	TD	Tchad
CZ	République tchèque	LU	Luxembourg	TG	Togo
DE	Allemagne	LV	Lettonie	TJ	Tadjikistan
DK	Danemark	MC	Monaco	TT	Trinité-et-Tobago
EE	Estonie	MD	République de Moldova	UA	Ukraine
ES	Espagne	MG	Madagascar	υG	Ouganda
FI	Finlande	ML	Mali	US ·	Etats-Unis d'Amérique
FR	France	MN	Mongolie	UZ	Ouzhékistan
GA	Gabon	MR	Mauritanie	VN	Viet Nam

COMPOSÉS DÉRIVÉS D'OXAZOLIDIN-2-ONE, LEUR PROCÉDÉ DE PRÉPARATION ET LEUR APPLICATION EN THÉRAPEUTIQUE

La présente invention a pour objet des composés dérivés d'oxazolidin-2-one de formule générale (I)

15 dans laquelle:

R<sub>1</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, hydroxyalkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, cyanoalkyle, phényle substitué ou non par un atome d'halogène ou par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro, phénylméthyle

- substitué ou non par un atome d'halogène ou par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro, ou un groupe R<sub>3</sub>A- dans lequel R<sub>3</sub> est un groupe cycloalkyle ou cyclooxyalkyle, substitué ou non par un groupe hydroxy, et A est un radical -CH<sub>2</sub> ou -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>, R<sub>2</sub> représente un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle,
- X représente un atome d'oxygène, de soufre ou un groupe NR<sub>4</sub> où R<sub>4</sub> est un groupe alkyle ou un atome d'hydrogène, et Z représente un atome d'oxygène ou un groupe -CH=CH ou -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>,

leur procédé de préparation et leurs applications thérapeutiques.

Dans le cadre de la présente invention, et sauf indication contraire, les termes ci-après ont les significations suivantes:

35

\* un groupe alkyle est un groupe aliphatique, saturé, linéaire ou ramifié, comprenant 1 à 5 atomes de carbone,  $\star$  un groupe alkoxy est un groupe  $OR_5$ , où  $R_5$  est un groupe alkyle tel que défini ci-dessus,

- \* un groupe fluoroalkyle est un groupe alkyle tel que défini ci-dessus, dont l'un au moins des atomes de carbone est substitué par un ou plusieurs atomes de fluor,
- \* un groupe hydroxyfluoroalkyle est un groupe fluoroalkyle
- 5 tel que défini ci-dessus, dont l'un des atomes de carbone est substitué par un groupe hydroxy,
  - \* un groupe cycloalkyle est un radical dérivé d'un cycloalcane, comprenant de 3 à 6 atomes de carbone,
- \* un groupe-cyclooxyalkyle est-un-groupe cycloalkyle tel que 10 défini ci-dessus dont l'un des atomes de carbone est remplacé par un atome d'oxygène en tant qu'héréroatome; les groupes perhydrofuranyle et perhydropyranyle sont représentatifs d'un

tel groupe cyclooxyalkyle,

\* un groupe cyanoalkyle est un groupe alkyle tel que défini 15 ci-dessus, dont l'un au moins des atomes de carbone est substitué par un groupe nitrile.

Les composés de formule (I) où R<sub>2</sub> est un groupe méthyle sont préférés. Parmi ces derniers composés, ceux où X représente un atome d'oxygène sont tout particulièrement préférés.

Lorsque X représente un atome d'oxygène, le groupe  $R_1Z$  représente avantageusement:

- soit, i) un groupe R<sub>a</sub>O, où R<sub>a</sub> a l'une des significations de R<sub>1</sub> choisies parmi un atome d'hydrogène un groupe alkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, cyanoalkyle, R<sub>3</sub>A-, phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy et phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy.
- Plus préférentiellement, R<sub>a</sub> est un atome d'hydrogène ou un groupe phénylméthyle, butyle, 4,4,4-trifluorobutyle, 4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle, 3,3,3-trifluoro-2-hydroxypropyle, 3-cyanopropyle, p-fluorophénylméthyle, cyclopropylméthyle ou 2-(1-hydroxycyclopentyl)éthyle.

soit, ii) un groupe  $R_bZ$ , où Z est un groupe -CH=CH- ou -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- et  $R_b$  a l'une des significations de  $R_1$  choisies parmi un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, fluoroalkyle, hydroxyslkyle, hydroxysluoroalkyle, phényle substitué ou non

par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy. Plus préférentiellement,  $R_{\rm b}Z$  est choisi parmi le groupe éthényle, 2-phényléthényle, 2-phényléthyle, 5,5,5-trifluoropentyle, 5,5,5-trifluoropentényle, 5,5,5-trifluoropentyle et 5,5,5-trifluoro-4-hydroxypentényle.

Lorsque X représente un atome de soufre, le groupe R<sub>1</sub>Z

10 représente avantageusement un groupe R<sub>c</sub>O, où R<sub>c</sub> a l'une des significations de R<sub>1</sub> choisies parmi un groupe alkyle, hydroxyalkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène ou par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro. Selon un aspect préféré de l'invention, R<sub>c</sub> est choisi dans le groupe constitué par le butyle, le 4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle et le groupe phénylméthyle.

20

Lorsque X représente un groupe  $NR_4$ ,  $R_4$  est de préférence un groupe méthyle et le groupe  $R_1Z$  représente avantageusement un groupe  $R_dO$ , où  $R_d$  a l'une des significations de  $R_1$  choisies parmi un groupe fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, un groupe phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy.

Selon un aspect préféré de l'invention, R<sub>d</sub> est choisi dans le groupe constitué par le 4,4,4-trifluorobutyle, le 4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle et le groupe phénylméthyle.

Les composés de formule (I) comportent un ou deux atomes de carbone asymétriques. Ils peuvent donc exister sous forme d'énantiomères ou de diastéréoisomères purs ou de mélange de ces différentes formes, y compris de mélange racémique. Ces différentes formes ainsi que leurs mélanges font partie de l'invention.

. Histori

Les composés de formule (I) dans laquelle  $R_1Z$  représente un groupe  $R_1$ -CH=CH-, à l'exception des composés dans lesquels  $R_1$  est un atome d'hydrogène, existent sous forme d'isomères cis ou trans. Ces formes, ainsi que leurs mélanges, font partie de l'invention.

Les composés de l'invention de formule (I), peuvent être préparés selon les procédés décrits dans les annexes 1 et 2.

- Les composés de formule (Ia), (Ib), (Ic), (Id) et (Ie), qui sont des composés de formule (I) selon l'invention où Z représente un atome d'oxygène, peuvent être préparés selon le procédé représenté en annexe 1. Dans ces composés, X a l'une des significations données dans la formule(I).
- Selon ce procédé, on fait réagir un dérivé carbamate d'éthyle de formule (II) avec la 4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one de formule (III) en présence de carbonate de potassium. Dans la formule (II), R<sub>1</sub> et X ont l'une des significations données dans la formule (I) à l'exception, pour ce qui concerne R<sub>1</sub>,
- de l'hydrogène. Cette réaction permet l'obtention d'un composé de formule (Ia), qui est un composé de formule (I) pour lequel R<sub>2</sub> représente un groupe méthyle et R<sub>1</sub> a l'une des significations données pour la formule (I), à l'exception de l'hydrogène.

25

Les composés de formule (Ia) où R<sub>1</sub> représente un groupe phénylméthyle peuvent être utilisés pour préparer les composés de formule (Ib). Ces derniers sont des composés de formule (I) pour lesquels R<sub>1</sub> représente un atome d'hydrogène et R<sub>2</sub> représente un groupe méthyle. A cette fin, on procède à l'élimination du groupe phénylméthyle dudit composé de formule (Ia), au moyen, par exemple, de diméthylphénylamine et de chlorure d'aluminium ou par hydrogénation catalytique en présence de palladium sur charbon.

35

Les composés de formule (Ib) peuvent être utilisés pour préparer les composés de formule (Ic). Ces derniers sont des composés de formule (I) pour lesquels  $R_1$  et  $R_2$  représentent chacun un atome d'hydrogène.

Pour ce faire, on procède à la déméthylation d'un composé de formule (Ib) au moyen d'un acide de Lewis, tel que le tribromure de bore, dans un solvant tel le dichlorométhane.

- 5 Les composés de formule (Ic) peuvent à leur tour être utilisés pour préparer les composés de formule (Id). Ces derniers sont des composés de formule (I) pour lesquels R<sub>1</sub> a l'une des significations données dans la formule (I), à l'exception de l'atome d'hydrogène, et R<sub>2</sub> est un atome
- d'hydrogène. Pour ce faire, on peut faire réagir un composé de formule (Ic) avec un composé de formule R<sub>1</sub>Y, où R<sub>1</sub> a l'une des significations données dans la formule (I), à l'exception de l'hydrogène, et Y est un atome d'halogène ou un groupe labile tel que méthylsulfonyloxy (mésyloxy) ou p-
- toluènesulfonyloxy (tosyloxy). On peut procéder à cette réaction en présence d'une base comme le carbonate de potassium, dans un solvant tel que l'acétonitrile, le N,N-diméthylformamide ou un mélange de ces solvants. La température réactionnelle peut être la température de reflux

20 du solvant.

Selon un aspect avantageux de l'invention, on peut utiliser les composés de formule (Ib) pour obtenir des composés de formule (Ie) selon l'invention pour lesquels R<sub>1</sub> à l'une des significations données dans la formule (I), à l'exception de la signification atome d'hydrogène. A cette fin, on fait réagir un composé de formule (Ib) avec un composé de formule R<sub>1</sub>Y, où R<sub>1</sub> a l'une des significations données dans la formule (I), à l'exception d'un atome d'hydrogène, et Y est tel que défini plus haut. On peut procéder à cette réaction en présence d'une base comme le carbonate de potassium, dans un solvant tel que l'acétonitrile. La température réactionnelle peut être la température de reflux du solvant.

Le composé de formule (Ie) ainsi obtenu peut alors être

déméthyler pour préparer un composé de formule (Id). On peut
réaliser la déméthylation dans les conditions indiquées cidessus pour ce qui concerne la déméthylation du composé de
formule (Ib).

Bien entendu, un composé (Ia) qui présente déjà la

signification désirée de  $R_1$  n'a pas à être transformé en un composé (Ie); un tel composé de formule (Ia) peut lui-même être déméthylé pour obtenir directement un composé de formule (Id).

5

Selon un autre aspect de l'invention, les composés de formule (I) pour lesquels le groupe R<sub>1</sub> est un groupe comprenant une fonction hydroxyle, peuvent être préparés en faisant réagir un composé de formule (II) comportant un tel groupe R<sub>1</sub> avec 10 un composé de formule (III), ladite fonction hydroxyle étant préalablement protégée de manière classique pour l'homme de métier, par un groupement protecteur tel que le t-butyldiméthylsilyle. Après préparation du composé de formule (Ia), on peut procéder à l'élimination du groupe protecteur de la fonction hydroxyle au moyen, par exemple, de fluorure de tétra-n-butylammonium, dans un solvant organique comme le tétrahydrofurane.

Les composés de formule (If) et (Ig), qui sont des composés de formule (I) selon l'invention où Z représente, respectivement, un groupe -CH=CH ou -CH2-CH2, peuvent être préparés selon le procédé représenté en annexe 2. Dans ces composés, X a l'une des significations indiquées dans la formule (I).

25

Selon ce procédé, on fait réagir un composé de formule (Ib) tel que mentionné ci-dessus, avec de l'anhydride trifluorométhanesulfonique ( $Tf_2O$ ) pour obtenir un dérivé trifluorométhanesulfonate de formule (IV).

30

On peut alors faire réagir le composé de formule (IV) avec de l'acétate de palladium en présence de monoxyde de carbone et de méthanol pour préparer un dérivé méthoxycarbonyle de formule (V), que l'on traite à son tour au moyen d'un complexe borane-diméthylsulfure (BH3.S(CH3)2) pour obtenir un dérivé hydroxyméthyle de formule (VI). On peut ensuite traiter ce dernier avec le chlorure d'oxalyle et le diméthylsulfoxyde pour préparer un dérivé formyle de formule (VII). Ce traitement peut être réalisé à une température de

l'ordre de -70°C.

On peut alors faire réagir le dérivé formyle de formule (VII) avec un sel de triphénylphosphonium de formule  $R_1CH_2P^+(C_6H_5)_3W^-$ , en particulier un halogénure de triphénylphosphonium, tel un bromure de triphénylphosphonium, où  $R_1$  a l'une des significations données dans la formule (I) et  $W^-$  représente l'anion d'un atome d'halogène. On peut réaliser cette réaction en présence d'une base telle le carbonate de potassium. On peut ainsi préparer un composé selon l'invention de formule (If), dans lequel Z représente un groupe -CH=CH-.

On peut ensuite réduire le composé de formule (If) pour préparer un composé selon l'invention de formule (Ig). Cette réduction peut être réalisée au moyen d'hydrogène en présence d'un catalyseur tel le palladium sur charbon.

Dans les composés de formule (IV), (V), (VI) et (VII), X a l'une des significations données dans la formule (I).

20 Les composés de formule (If) et (Ig) peuvent être déméthylés pour conduire aux composés correspondants de formule (I) où R<sub>2</sub> représente un atome d'hydrogène. Cette déméthylation peut se faire au moyen d'un acide de Lewis tel que le tribromure de bore.

25

Selon un aspect avantageux de l'invention, on peut directement préparer les composés de formule (If) pour lesquels R<sub>1</sub> est un atome d'hydrogène, en faisant réagir le composé de formule (IV), mentionné plus haut, avec du tributylvinylétain, en présence de chlorure de lithium et de tétrakis(triphénylphosphine)palladium.

Les composés de formule (II) peuvent être préparés selon le procédé représenté en annexe 3, en faisant réagir un composé de formule (VIII) avec un composé de formule R<sub>1</sub>Y, dans laquelle R<sub>1</sub> est défini comme dans la formule (I) et Y est un atome d'halogène, notamment le brome, ou un groupe labile tel que méthylsulfonyloxy (mésyloxy) ou p-toluènesulfonyloxy (tosyloxy). On peut procéder à cette réaction en présence

The contraction of the contracti

d'une base comme le carbonate de potassium, dans un solvant tel que l'acétonitrile. La température réactionnelle peut être la température de reflux du solvant.

- 5 Le composé de formule (VIII) peut être préparé à partir d'un composé de formule (IX), où R<sub>6</sub> est un groupement protecteur du groupe hydroxy, en particulier un groupe méthyle ou phénylméthyle. A cette fin, on élimine ledit groupement protecteur R<sub>6</sub> par des moyens classiques pour l'homme du
- 10 métier. Ainsi, quand R<sub>6</sub> est un groupe méthyle, on procède à la déméthylation du composé de formule (IX) au moyen un acide de Lewis tel le tribromure de bore, dans un solvant organique comme le dichlorométhane. La température mise en oeuvre lors de ce traitement peut être comprise entre -20°C et 20°C.
- Quand R<sub>6</sub> est un groupe phénylméthyle, on peut éliminer ce groupement protecteur par hydrogénation catalytique. Bien entendu, quand le groupement protecteur R<sub>6</sub> a l'une des significations désirées de R<sub>1</sub>, le composé de formule (IX) peut être directement utilisé en tant que composé de formule 20 (II).

Le composé de formule (IX) peut être préparé par décarboxylation d'un composé de formule (X), par chauffage à une température voisine du point de fusion de ce dernier composé, voire à une température supérieure audit point de fusion.

Le composé de formule (X) peut être préparé par saponification d'un composé de formule (XI), au moyen d'une base comme l'hydroxyde de potassium en milieu alcoolique. La réaction de saponification peut être réalisée à une température comprise entre 0°C et la température de reflux du solvant. Dans la formule (XI), R7 représente un groupe méthyle ou éthyle.

35

25

Le composé de formule (XI) peut être préparé en faisant réagir un composé de formule (XII), où  $R_7$  représente un groupe méthyle ou éthyle, avec du chloroformiate d'éthyle. On peut effectuer cette réaction en présence d'une base comme le

35

carbonate de potassium, dans un solvant tel le toluène. Cette réaction peut être réalisée à la température de reflux du solvant.

5 Dans chacun des composés de formule (VIII), (IX), (X), (XI) et (XII), X a l'une des significations données dans la formule (I).

Les composés de formule (XII) peuvent être préparés selon 10 diverses voies de synthèse selon la nature de X. Ces voies de synthèse sont représentées en Annexe 4.

Les composés de formule (XII) où X est un atome de soufre et R<sub>6</sub> et R<sub>7</sub> représentent chacun un groupe méthyle, peuvent être préparés en faisant réagir le 3-nitro-4-cyanoanisole avec du thioglycolate de méthyle. On peut effectuer cette réaction en présence d'une base comme l'hydroxyde de potassium, dans un solvant tel le N, N-diméthylformamide. Cette réaction peut être réalisée à 0°C.

Le 3-nitro-4-cyanoanisole est un composé connu. Il peut être préparé selon le procédé décrit par A.H. Cook et al., J. Chem.Soc., 1945, 68, 861.

25 Les composés de formule (XII) pour lesquels X est un atome d'oxygène ou NR<sub>4</sub>, peuvent être préparés par un procédé selon lequel on traite un composé de formule (XIII), soit par l'éthylate de sodium quand X représente un atome d'oxygène, soit par le tertio-butylate de potassium quand X représente
30 NR<sub>4</sub>.

Le composé de formule (XIII) peut être préparé en faisant réagir un composé de formule (XIV), où X est atome d'oxgène ou  $NR_4$ , avec l'hydrure de sodium puis le bromoacétate d'éthyle.

Un composé de formule (XIV) où X est atome d'oxgène, peut être préparé en faisant réagir le 2-hydroxy-4- (phénylméthoxy) benzaldéhyde avec le nitroéthane ou

l'nydroxylamine et le formiate d'éthyle. Le 2-hydroxy-4-(phénylméthoxy)benzaldéhyde est un composé connu, qui peut être préparé selon J.S.H. Davies (J.Chem. Soc. 1950, 3206).

- 5 Un composé de formule (XIV) où X est un groupe NR<sub>4</sub>, peut être préparé en faisant réagir un composé de formule (XV) avec un composé de formule R<sub>4</sub>NH<sub>2</sub>, tel que la méthylamine. Le composé de formule (XV) peut lui-même être obtenu en faisant réagir le 2-fluoro-4-(hydroxy)benzonitrile, disponible dans le commerce, avec le-bromure de benzyle. Dans les composés de formule (XIV) et R<sub>4</sub>NH<sub>2</sub>, R<sub>4</sub> a l'une des significations données pour la formule (I).
- Les énantiomères 5(R) et 5(S) des composés de formule (I)

  15 sont préparés respectivement à partir des énantiomères(S) et
  (R) de la 4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolane-2-one de formule
  (III), selon le procédé décrit ci-dessus.
- La (S)-4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolane-2-one est un composé 20 connu dont la préparation est décrite dans le brevet EP 0511 031.

La(R)-4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolane-2-one est préparée selon la même méthode, à partir du (R)-2,2-diméthyl-1,3-dioxolan-4-25 méthanol.

Les exemples qui suivent ont pour but d'illustrer la préparation de quelques composés de l'invention. Les microanalyses élémentaires, et les spectres R.M.N. confirment les structures des composés obtenus.

Dans les noms des composés, le tiret "-" fait partie du mot, et le tiret "\_" ne sert que pour la coupure en fin de ligne ; il est à supprimer en l'absence de coupure, et ne doit être remplacé ni par un tiret normal ni par un espace.

35

Exemple 1: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)\_benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

1.1. (R)-4-(méthoxyméthyl)-2,2-diméthyl-1,3-dioxolane

Dans un réacteur de 6 litres muni d'un réfrigérant, d'une sonde de température et d'une ampoule d'addition, on introduit 420 ml d'eau déminéralisée et 420 g (10,5 mol) d'hydroxyde de sodium en pastilles. A la solution agitée à 5 20°C, on ajoute 2,3 1 de dichlorométhane, 396 g (3,00 mol) de (R)-2, 2-diméthyl-1, 3-dioxolane-4-méthanol  $([\alpha]_D^{20} = -11^\circ$ ; c = 4 ; méthanol) et 20,5 g (0,090 mol) de chlorure de benzyltriéthylammonium. On ajoute ensuite 567 g (4,50 mol) de sulfate de diméthyle en 50 min., en maintenant la température en dessous de 30°C. On agite le mélange pendant 18 heures puis on ajoute 1 litre d'eau. On sépare la phase organique et on la lave avec 0,5 l d'eau. On réextrait les phases aqueuses avec 3 1 de dichlorométhane puis on réunit les phases organiques, on les filtre et on les concentre par 15 distillation sous pression réduite. On obtient 496 g de produit.

#### 1.2. (S)-3-méthoxypropane-1,2-diol

On chauffe à 60°C, sous agitation, un mélange des 496 g de produit obtenu à l'étape précédente dans 220 ml d'eau déminéralisée, puis on ajoute 1,5 ml d'acide chlorhydrique à 36 %. On maintient le chauffage pendant 40 min., puis on amène le milieu à pH 8-9 par addition de 19 ml de
triéthylamine. On évapore le solvant sous une pression de 5,2 kPa, à une température inférieure à 70°C puis on distille le résidu à 61°C sous une pression de 13 Pa. On obtient 246 g de produit.
[α]<sup>20</sup> = + 5,8° (c= 4 ; méthanol).

1.3. (R)-4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one

Dans un ballon muni d'une ampoule à addition et d'un montage à distiller, on introduit 245 g (3,31 mol) de (S)-3-méthoxy\_propane-1,2-diol et 560 ml (4,62 mol) de diéthylcarbonate. On chauffe le mélange à 95°C puis on ajoute une solution de méthylate de sodium obtenue à partir de 10 ml de méthanol et de 0,5 g (0,02 mol) de sodium. On distille pendant 2 heures l'éthanol formé au cours de la réaction (température de

masse : 95 à 112°C ; température de colonne : 82 à 73°C), puis on refroidit le mélange et on le distille sous une pression de 13 Pa pour séparer l'excès de diéthylcarbonate. On obtient 267 g de produit.

- 5  $[\alpha]_D^{20} = +30.3^{\circ}$  (c = 1; dichlorométhane).
  - 1.4. 2-Hydroxy-4-(phénylméthoxy)benzonitrile
- On chauffe à 104°C pendant 8 heures, un mélange de 226 g

  10 (1,00 mol) de 2-hydroxy-4-(phénylméthoxy)benzaldéhyde dans
  287 ml (3,83 mol) de nitroéthane et de 313 g (2,3 mol)
  d'acétate de sodium dans 570 ml d'acide acétique, puis on le
  verse dans 3 l d'un mélange d'eau et de glace. On filtre
  ensuite le précipité, on le rince à l'éther disopropylique
- 15 et on le sèche. On obtient 118 g de produit.
  D'autre part, on extrait le filtrat avec de l'éther diéthylique, on lave la phase organique avec une solution aqueuse d'hydrogénocarbonate de sodium puis à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium, on la concentre sous pression
- 20 réduite, puis on triture le résidu dans l'éther diisopropylique. On obtient ainsi 67 g de produit supplémentaires. Point de fusion : 130°C.
  - 1.5. 2-cyano-5-(phénylméthoxy)phénoxyacétate d'éthyle

A une solution de 46 g (0,20 mol) de 2-hydroxy-4-(phényl\_méthoxy)benzonitrile dans un mélange de 450 ml de tétrahydrofurane et 450 ml de diméthylformamide, on ajoute par petites portions 9,7 g (0,20 mol) d'hydrure de sodium à 50 %. On agite le mélange pendant 30 minutes puis en ajoute

- 30 50 %. On agite le mélange pendant 30 minutes puis on ajoute goutte à goutte 22,4 ml (0,20 mol) de bromoacétate d'éthyle. On laisse réagir pendant 30 minutes, puis on verse le milieu réactionnel dans de l'eau glacée et on extrait le produit avec de l'acétate d'éthyle. On lave ensuite la phase
- organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. Après trituration du résidu dans l'éther diisopropylique, on obtient 50 g de produit. Point de fusion : 84°C.

1.6. 3-Amino-6-(phénylméthoxy)benzofurane-2-carboxylate d'éthyle

- A une solution d'éthylate de sodium obtenue à partir de 1,8 g (0,080 mol) de sodium et 400 ml d'éthanol, on ajoute par portions, 50 g (0,16 mol) de 2-cyano-5-(phénylméthoxy) phénoxyacétate d'éthyle. On chauffe le mélange pendant 1 heure à reflux, puis on le verse dans l'eau et on extrait le produit avec de l'acétate d'éthyle. On lave ensuite la
- 10 phase organique avec une solution aqueuse saturée de chlorure de sodium, puis on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. Après purification par chromatographie sur colonne de silice avec du dichlorométhane, on obtient 40 g de produit.
- 15 Point de fusion: 95°C.
  - 1.7. 3-[(Ethoxycarbonyl)amino]-6-(phénylméthoxy)benzofurane-2-carboxylate d'éthyle
- On chauffe à reflux pendant 18 heures, un mélange de 40 g (0,13 mol) de 3-amino-6-(phénylméthoxy)benzofurane-2-carboxylate d'éthyle, 18 ml (0,19 mol) de chloroformiate d'éthyle et 51 g (0,37 mol) de carbonate de potassium dans 400 ml de benzène, puis on le refroidit, on le filtre et on
- concentre le filtrat sous pression réduite. Par recristallisation du résidu dans l'éther diisopropylique, on obtient 41 g de produit.

  Point de fusion : 100°C.
- 30 1.8. Acide 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-6-(phénylméthoxy)\_benzofurane-2-carboxylique

A une solution de 41 g (0,11 mól) de 3-[(éthöxycarbonyl)\_ amino]-6-(phénylméthoxy)benzőfurane-2-carboxylate d'éthyle

dans 400 ml d'éthanol, on ajoute 200 ml d'une solution éthanolique d'hydroxyde de potassium à 10 %. On chauffe le mélange à reflux pendant 30 minutes puis on évapore le solvant sous pression réduite. On reprend le résidu avec de l'eau et on acidifie la solution avec de l'acide chlorhydrique jusqu'à

pH 2. Par filtration du précipité formé, on obtient 41 g de produit.

Point de fusion : 198°C.

5

1.9. [6-(Phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]carbamate d'éthyle

On plonge dans un bain d'huile à 185-190°C pendant
5 minutes, un réacteur contenant 38,6 g (0,11 mol) d'acide 3[(éthoxycarbonyl)amino]-6-(phénylméthoxy)benzofurane-2carboxylique sous azote. On reprend ensuite le résidu avec de
l'acétate d'éthyle puis on lave la solution avec une solution
aqueuse d'hydrogénocarbonate de potassium puis avec une
solution aqueuse saturée de chlorure de sodium. On sèche

- ensuite la phase organique sur sulfate de sodium, on évapore le solvant et on purifie le résidu sur colonne de silice avec un mélange à 20 % d'acétate d'éthyle dans le cyclohexane. Après trituration dans l'éther diisopropylique, on obtient 25 g de produit.
- 20 Point de fusion : 140°C.
  - 1.10. (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one
- On chauffe à 140°C un mélange de 85 mg (0,6 mmol) de carbonate de potassium sec dans 40 ml de diméthylformamide anhydre, puis on ajoute successivement 1,6 g (12 mmol) de (S)-4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolane-2-one et une solution de 2,0 g (6,4 mmol) de (6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-
- yl]carbamate d'éthyle dans 10 ml de diméthylformamide. On agite le mélange pendant 3 heures et demie à 140°C, puis on le verse dans de l'eau glacée. On extrait ensuite le produit avec de l'acétate d'éthyle, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre
- sous pression réduite. On purifie le résidu par chromatographie sur colonne de silice avec un mélange à 30 % d'acétate d'éthyle dans le cyclohexane puis avec un mélange à 2 % d'acétate d'éthyle dans le dichlorométhane. Après trituration dans l'éther diisopropylique, on obtient 1,2 g de

produit.

Point de fusion : 112,6-112,8°C.  $[\alpha]_D^{20} = -34^{\circ} \text{ (c = 1 ; dichlorométhane)}.$ 

- Selon le même procédé, à partir du [6-(phénylméthoxy)\_benzofuran-3-yl]carbamate d'éthyle et de la(R)-4-méthoxy\_méthyl-1,3-dioxolane-2-one, on a obtenu la(S)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin=2-one.
- 10 Point de fusion : 111,9°C.  $[\alpha]_D^{20} = + 33,3°C (c = 1 ; dichlorométhane).$

## Exemple 2: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl) oxazolidin-2-one

A une solution de 1,3 g (3,7 mmol) de (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one dans 50 ml de dichlorométhane refroidie à 0°C, on ajoute 1,4 ml (11 mmol) de diméthylphénylamine et 1,9 g (15 mmol) de

- chlorure d'aluminium. On agite le mélange pendant l heure jusqu'à température ambiante puis on le verse dans l'eau et on extrait le produit avec du dichlorométhane. On lave ensuite la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. Après
- trituration du résidu dans un mélange d'éther disopropylique et d'éther de pétrole, on obtient 0,64 g de produit. Point de fusion : 136,0-136,5°C.  $[\alpha]_D^{20} = -55,3^\circ \ (c=1\ ;\ méthanol).$
- 30 Selon le même procédé, à partir de la(S)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one, on a obtenu la (S)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one.
  Point de fusion: 141,2°C.
  35 [α]<sup>20</sup> = + 50,5° (c = 1 ; méthanol).
- Exemple 3: (R)-5-(hydroxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl) oxazolidin-2-one

A une solution de 1,5 g (5,7 mol) de (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one dans 100 ml de dichlorométhane refroidie à 0°C, on ajoute 17 ml d'une solution 1M de tribromure de bore dans le dichlorométhane. On agite le milieu réactionnel pendant 2 heures puis on le verse dans une solution d'ammoniaque. On extrait ensuite le produit avec du dichlorométhane, puis on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. Après chromatographie du résidu sur colonne de silice avec un mélange à 4 % de méthanol dans le dichlorométhane et trituration dans l'éther diéthylique, on obtient 0,80 g de produit.

Point de fusion : 172,1-172,2°C.  $[\alpha]_D^{20} = -39,3$ ° (c = 1 ; diméthylsulfoxyde).

15

35

# Exemple 4: (R)-5-(hydroxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluorobutoxy) benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

On agite à 80 °C, pendant 2 heures, un mélange de 0,30 g

20 (1,2 mol) de(R)-5-(hydroxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3yl)oxazolidin-2-one, 0,30 g (1,6 mol) de 1-bromo-4,4,4trifluorobutane et 0,33 g (2,4 mol) de carbonate de potassium
dans 10 ml d'un mélange 2/8 de diméthylformamide et
d'acétonitrile, puis on le filtre et on évapore le solvant

25 sous pression réduite. On reprend énsuite le résidu avec de
l'acétate d'éthyle puis on lave la phase organique à l'eau,
on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous
pression réduite. Après recristallisation dans l'alcool
isopropylique, on obtient 0,30 g de produit.

30 Point de fusion : 194,0°C.
[α]<sub>D</sub><sup>20</sup> = - 26,7° (c = 1 ; diméthylsulfoxyde).

# Exemple 5 : (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

On agite à reflux pendant 2 heures, un mélange de 0,43 g (1,6 mmol) de (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one, 0,63 g (2,1 mmol) de tosylate de (R)-4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle et 0,45 g (3,6 mmol) de

carbonate de potassium dans 40 ml d'acétonitrile, puis on filtre et on concentre le filtrat sous pression réduite. On reprend le résidu avec de l'acétate d'éthyle, puis on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le résidu par chromatographie sur colonne de silice avec un mélange à 50 % d'acétate d'éthyle dans le cyclohexane. Par cristallisation dans un mélange d'éther diéthylique et d'hexane, on obtient 0,52 g de produit.

10 Point de fusion : 80,5-82,0°C.  $[\alpha]_D^{20} = -5,3 \text{ ° (c = 1 ; dichlorométhane)}.$ 

Selon le même procédé, à partir de la(S)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one et du tosylate de 15 (R)-4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle, on a obtenu la (S,R)-5- (méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy) benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one. Point de fusion : 119,6-119,7°C. [ $\alpha$ ]\_D^{20} = + 50,8° (c = 1 ; dichlorométhane).

Exemple 6: (S,R)-5-(hydroxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

A une solution de 100 mg (0,26 mmol) de(S,R)-5
(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4;4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)\_
benzofuran-3-yl] oxazolidin-2-one dans 8 ml de
dichlorométhane refroidie à 0°C, on ajoute 0,8 ml d'une
solution 1M de tribromure de bore dans le dichlorométhane. On
agite le milieu réactionnel pendant 2 heures puis on le verse
dans une solution d'ammoniaque glacée. On extrait ensuite le
produit avec du dichlorométhane, on lave la phase organique à
l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre
sous pression réduite. Après chromatographie du résidu sur
colonne de silice avec un mélange à 70 % d'acétate d'éthyle
dans le cyclohexane, on obtient 50 mg de produit.
Point de fusion : 163,9-164,0°C.
[α]<sup>20</sup><sub>D</sub> = + 57,9° (c=1 ; diméthylsulfoxyde).

Exemple 7 : (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(cyclopropylméthoxy)\_

35

#### benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

A une solution de 0,47 g (1,8 mmol) de(R)-5-(méthoxyméthyl)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one dans 40 ml d'acétonitrile, on ajoute 0,50 g (3,6 mmol) de carbonate de potassium et 0,20 ml (2,1 mmol) de bromométhylcyclopropane. On chauffe le mélange réactionnel à 50-60°C pendant 24 heures, puis on le filtre et on évapore le solvant sous pression réduite. On reprend le résidu avec du

10 dichlorométhane, puis on lave la phase organique à l'eau, on la sèche et on évapore le solvant. Après chromatographie du résidu sur colonne de silice avec un mélange à 40 % d'acétate d'éthyle dans le cyclohexane et deux recristallisations dans l'alcool isopropylique, on obtient 0,39 g de produit.

15 Point de fusion : 139,9-140,0°C.  $[\alpha]_D^{20} = -39,2^{\circ}$  (c = 1 ; dichlorométhane).

# Exemple 8: (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluro-4-hydroxypent-1-ènyl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

8.1. trifluorométhanesulfonate de(R)-3-[5-(méthoxyméthyl)-2-oxooxazolidin-3-yl]benzofuran-6-yle

A une solution maintenue à -20°C de 7,6 g (0,029 mole) de(R)-3-(6-hydroxybenzofuran-3-yl)-5-(méthoxyméthyl)oxazolidin-2-one dans 60 ml de pyridine, on ajoute lentement 5,8 ml (0,035 mole) d'anhydride trifluorométhanesulfonique. Après retour à la température ambiante, on verse dans la glace et on amène le mélange à un pH de 6 au moyen d'acide chlorhydrique 2N.

On extrait ensuite le produit avec de l'acétate d'éthyle, on évapore le solvant sous pression réduite et on purifie le produit par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de cyclohexane et de dichlorométhane 10/90.

On récupère 10,2 g de produit. Point de fusion: 98 °C

8.2. (R)-3-[5-(méthoxyméthyl)-2-oxooxazolidin-3-yl]benzo\_furane-6-carboxylate de méthyle

A une solution de 15,4 g (0,033 mole) de trifluorométhane\_

sulfonate de (R)-3-[5-(méthoxyméthyl)-2-oxooxazolidin=3-yl]\_benzofuran-6-yle dans 234 ml de diméthylsulfoxyde, on ajoute 0,26 g (0,001 mole) d'acétate de palladium, 12 ml (0,086 mole) de triéthylamine, 86 ml de méthanol et 0,48 g (0,001 mole) de his (diphénylphosphipopropage). On place le méthanol

5 mole) de bis (diphénylphosphinopropane). On place le mélange sous atmosphère de monoxyde de carbone et on chauffe pendant trois heures.

On filtre ensuite sur célite, on reprend le filtrat avec de l'éther-éthylique, on le lave à l'eau, on le sèche sur

10 sulfate de sodium et on évapore la phase aqueuse sous pression réduite.

On purifie le produit par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de dichlorométhane et de méthanol 99/1. On récupère 5,3 g de produit. Point de fusion: 116°C

15

- 8.3. (R) -3-[6-(hydroxyméthyl) benzofuran-3-yl]-5-(méthoxy\_méthyl) oxazolidin-2-one
- A une solution de 3,3 g (0,011 mole) de (R)-3-[5-(méthoxy\_méthyl)-2-oxooxazolidin-3-yl]benzofurane-6-carboxylate de méthyle dans 40 ml de tétrahydrofurane, on ajoute en deux fois 22 ml d'une solution 2M (0,044 mole) d'un complexe borane-diméthylsulfure dans le tétrahydrofurane, et on
- chauffe cinq heures à 55°C. On hydrolyse le milieu avec de l'acide chlorhydrique 1N. On verse le mélange dans de l'eau et on extrait le produit avec du dichlorométhane. On sèche la phase organique sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le produit par
- chromatographie sur gel de silice avec un mélange de dichlorométhane et de méthanol 99/1. Après cristallisation dans l'éther éthylique, on récupère 2,0 g de produit. Point de fusion: 112 °C.
- 35 8.4. (R)-3-(6-formylbenzofuran-3-yl)-5-(méthoxyméthyl) oxazolidin-2-one

A une solution, refroidie à -70°C, de 0,75 ml (8,6 mmoles) de chlorure d'oxalyle dans 20 ml de dichlorométhane, on ajoute 1

- ml (14,4 mmoles) de diméthylsulfoxyde dans 20 ml de dichlorométhane. On agite le mélange pendant 15 min. et on additionne lentement une solution de 2,0 g (7,2 mmoles) de (R)-3-[6-(hydroxyméthyl)benzofuran-3-yl]-5-(méthoxy\_
- méthyl)oxazolidin-2-one dans 35 ml de dichlorométhane. On agite pendant trois heures à -70°C et on ajoute 5,0 ml (36 mmoles) de triéthylamine. Après retour à la température ambiante, on verse le mélange dans 50 ml d'eau, on extrait le produit avec du dichlorométhane, on sèche la phase\_organique\_
- 10 sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le produit par chromatographie sur gel de silice et on récupère une huile que l'on cristallise dans l'éther éthylique.

On obtient 1,1 g de produit. Point de fusion: 94-95°C.

15

- 8.5. (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluro-4-hydroxypent-1-ènyl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one
- On chauffe pendant 24 heures à 80°C un mélange comprenant 0,23 g (0,8 mmoles) de (R)-3-(6-formylbenzofuran-3-yl)-5-(méthoxyméthyl)oxazolidin-2-one, 0,50 g (1,0 mmoles) de bromure de (3-hydroxy-4,4,4-trifluorobutyl)triphényl\_phosphonium, 0,16 g (1,2 mmoles) de carbonate de potassium dans 2,5 ml de dioxane et 0,17 ml de formamide. On verse
- 25 ensuite le mélange dans l'eau, on extrait le produit à l'acétate d'éthyle, on sèche la phase organique sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le produit par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de dichlorométhane et d'acétate d'éthyle 95/5.
- Après trituration dans l'éther diisopropylique, on récupère 0,10 g d'isomère trans pur. Point de fusion: 116,5-116,8°C.  $[\alpha]_D^{20} = -15,1^{\circ}$  (c=1; dichlorométhane).
- 35 Exemple 9: (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluoro-4-hydroxypentyl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

A une solution dans 8,5 ml d'éthanol de 0,26 g (0,67 mmole) de(R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluro-4-hydroxypent-

1-ènyl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one obtenu à l'exemple 8,
on ajoute 0,05 g de palladium sur charbon. On place le
mélange sous atmosphère d'hydrogène pendant 18 heures, on
élimine le palladium sur charbon par filtration et on
concentre le filtrat sous pression réduite. Puis, on purifie
le produit par chromatographie sur gel de silice avec un
mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 60/40. On
récupère 0,14 g de produit après cristallisation dans l'éther
diisopropylique .

10 Point de fusion: 85,8-86,2°C.  $[\alpha]_D^{20} = -18,0°(c=1; dichlorométhane)$ .

Exemple 10: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluoropent-1-ényl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one

On chauffe pendant six heures, à reflux, un mélange comprenant 0,30 g (1,1 mmoles) de (R)-3-(6-formylbenzofuran-3-yl)-5-(méthoxyméthyl)oxazolidin-2-one, 0,59 g (1,3 mmoles) de bromure de (4,4,4-trifluorobutyl)triphénylphosphonium,

- 20 0,21 g (1,5 mmoles) de carbonate de potassium dans 3,5 ml de dioxane et 0,22 ml de formamide. On verse ensuite le mélange dans l'eau, on extrait le produit à l'acétate d'éthyle, on sèche la phase organique sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le produit par
- chromatographie sur gel de silice avec un mélange de dichlorométhane et d'acétate d'éthyle 99,5/0,5. On cristallise le produit dans l'éther de pétrole et on en récupère 0,35 g sous forme d'un mélange cis/trans de 67/33. Point de fusion: 57-63 °C.
- 30  $[\alpha]_D^{20} = -36,3^{\circ}(c=1; dichlorométhane)$ .

### Exemple 11: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluoro pentyl)benzofuran-3-yl)oxazolidin-2-one

A une solution dans 5 ml d'éthanol de 0,13 g (0,35 mmole) du mélange cis/trans de (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluoropent-1-ényl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one obtenu à l'exemple 10, on ajoute 0,03 g de palladium sur charbon. On place le mélange sous atmosphère d'hydrogène pendant huit

neures, puis on élimine le palladium sur charbon par filtration et on concentre le filtrat sous pression réduite. On purifie ensuite le produit par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de dichlorométhane et de méthanol 99,5/0,5. On récupère 0,1 g de produit.
Point de fusion: 65,7-65,9 °C.
[α]<sub>D</sub><sup>20</sup> = -31,6° (c=1; dichlorométhane).

## Exemple 12: (R)-3-(6-éthénylbenzofuran-3-yl)-5-(méthoxy\_0 méthyl)oxazolidin-2-one

On chauffe à 101°C un mélange de 3,6 g (9,1 mmoles) de trifluorométhanesulfonate de(R)-3-[5-(méthoxyméthyl)-2-oxo-oxazolidin-3-yl]benzofuran-6-yle, 1,1 g (27,3 mmoles) de chlorure de lithium, 2,9 g (9,1 mmoles) de tributylvinylétain et 0,18 g (0,15 mmole) de tétrakis(triphényl-phosphine)palladium, dans 40 ml de dioxane. On évapore ensuite le solvant sous pression réduite, on reprend le résidu à l'acétate d'éthyle, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on la concentre sous pression réduite. On purifie le résidu par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 70/30. On récupère 1,9 g de produit.

25 Point de fusion: 89,0-89,1°C.  $[\alpha]_D^{20} = -49,4^{\circ}(c=1; dichlorométhane)$ .

30

# Exemple 13: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzo\_[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one

13.1. 3-amino-6-méthoxybenzo[b]thiophène-2-carboxylate de méthyle

A un mélange de 36,3 g (0,204 mole) de 3-nitro-4-cyanoanisole et de 26 g (0,245 mole) de thioglycolate de méthyle dans 400 ml de N,N-diméthylformamide, on ajoute une solution de 20,3 g (0,363 mole) d'hydroxyde de potassium dans 100 ml d'eau, en maintenant la température à 0°C. On laisse le mélange sous agitation à 0°C pendant 20 min, puis on verse dans un mélange

d'eau et de glace. On filtre ensuite le précipité, on le rince à l'eau et on le sèche. Le produit est dissout dans un mélange de dichlorométhane et de tétrahydrofurane, puis on sèche la phase organique sur sulfate de sodium, on la concentre sous pression réduite et on triture le résidu dans du dichlorométhane.

On obtient ainsi 26,2 g de produit sous forme d'une poudre beige clair.

Point de fusion :- 170°C.

10

13.2. 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-6-méthoxybenzo[b]thiophène-2-carboxylate de méthyle

On chauffe à reflux, pendant trois heures, un mélange de 27,4 15 g (0,115 mole) de 3-amino-6-méthoxybenzo[b]thiophène-2-carboxylate de méthyle, de 38 g (0,275 mole) de carbonate de potassium et de 13,2 ml (0,138 mole) de chloroformiate d'éthyle dans 330 ml de toluène.

On ajoute alors 7 ml (0,069 mole) de chloroformiate d'éthyle 20 et on laisse chauffer à reflux pendant encore sept heures, sous agitation. On dilue ensuite le mélange avec du dichlorométhane et on le lave à l'eau. On sèche la phase organique sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite. On recristallise dans un mélange

25 d'isopropanol et d'éther diisopropylique.
On obtient 31,2 g de produit.
Point de fusion : 137°C.

13.3. acide 3-[(éthoxýcarbonyl)amino]-6-méthoxybenzo30 [b]thiophène-2-carboxylique

A une solution de 31,4 g (0,101 mol) de 3-[(éthoxycarbonyl)\_amino]-6-méthoxybenzo[b]thiophène-2-carboxylate de méthyle dans 230 ml d'éthanol, on ajoute 92 ml d'une solution

35 éthanolique d'hydroxyde de potassium à 10 %. On chauffe le mélange à 60°C pendant 10 minutes, puis on le verse sur de l'eau glacée. Le mélange est acidifié par addition d'une solution 6N d'acide chlorhydrique et le précipité formé est filtré, rincé à l'eau et séché sous pression réduite. Le

solide est trituré dans de l'éthanol. On récupère 22,8 g de produit.

Point de fusion : 260°C.

5 13.4. (6-méthoxybenzo[b]thién-3-yl)carbamate d'éthyle

On chauffe 11,4 g d'acide 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-6-méthoxybenzo[b]thiophène-2-carboxylique à 220-225°C. On obtient une gomme vitreuse que l'on reprend par du

10 tétrahydrofurane jusqu'à dissolution. On évapore le solvant sous pression réduite et on purifie le résidu sur colonne de silice avec un mélange d'acétate d'éthyle et de cyclohexane 10/90. On obtient 19,4 g de produit.

Point de fusion : 88°C.

15

13.5. (6-hydroxybenzo[b]thién-3-yl)carbamate d'éthyle

On ajoute à une solution de 7,7 g (0,031 mole) de (6-méthoxy\_benzo[b]thién-3-yl)carbamate d'éthyle dans 80 ml de

- dichlorométhane, 46 ml d'une solution 1M de tribromure de bore (0,046 mole) dans du dichlorométhane, tout en maintenant la température à 0°C. On laisse revenir à la température ambiante et on ajoute 15 ml d'une solution 1M de tribromure de bore (0,015 mole) dans du dichlorométhane. On agite
- pendant 180 min., puis on neutralise avec une solution diluée d'hydroxyde d'ammonium et on filtre le précipité obtenu. On lave ce dernier à l'eau et on le sèche. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice avec du dichlorométhane.
- 30 On obtient 6 g de produit.

  Point de fusion: 159-160°C
  - 13.6. [6-(phénylméthoxy)benzo[b]thién-3-yl]carbamate d'éthyle
- On fait chauffer à reflux, pendant 11 heure, un mélange comprenant 2 g (8,4 mmoles) de (6-hydroxybenzo[b]thién-3-yl)carbamate d'éthyle, 2,16 g (12,6 mmoles) de bromure de benzyle et 2,3 g (16,8 mmoles) de carbonate de potassium dans 30 ml d'acétonitrile.

On filtre, on évapore le solvant sous pression réduite et on triture le résidu dans de l'éther de pétrole.

On obtient 2,3 g de produit.

Point de fusion: 129-130°C.

5

13.7. (R) -5- (méthoxyméthyl) -3- [6- (phénylméthoxy) benzo [b] thién-3-yl]oxazolidin-2-one

On porte à 140°C un mélange comprenant 1,1 g (3,36 mmoles)— de [6-(phénylméthoxy) benzo[b]thién-3-yl]carbamate d'éthyle, 0,58 g (4,4 mmoles) de (S)-4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one et de 46 mg (0,34 mmole) de carbonate de potassium, dans 16 ml de N,N-diméthylformamide. Aprés 30 min. à 140°C, on ajoute 0,3 g (2 mmoles) de (S)-4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one. On laisse le mélange à cette température pendant encore 210 min., on le verse dans de l'eau glacée, puis on extrait le produit avec du dichlorométhane. On élimine le solvant sous pression réduite et on purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice avec un mélange de cyclohexane et de d'acétate d'éthyle 80/20. On obtient 0,15 g de produit sous forme d'une huile. [\alpha]\_0^20 = - 18,9° (c = 1; dichlorométhane).

### Exemple 14: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro\_

- 25 <u>butoxy)benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one</u>
  - 14.1. [6-(4,4,4-trifluorobutoxy)benzo[b]thién-3-yl]carbamate d'éthyle
- On chauffe à reflux, pendant 90 min., un mélange de 2,0 g
  (8,4 mmoles) de 6-hydroxybenzothiophène-3-carbamate d'éthyle
  (obtenu à l'étape 13.5. de l'exemple 13), de 2,4 g (12,6
  mmoles) de 4,4,4-trifluoro-1-bromobutane et de 2,3 g (16,8
  mmoles) de carbonate de potassium, dans 30 ml d'acétonitrile.
- 35 On évapore sous pression réduite et on triture dans de l'éther de pétrole. On obtient 2,65 g de produit. Point de fusion: 103°C.
  - 14.2. (R) -5- (méthoxyméthyl) -3-[6-(4,4,4-trifluorobutoxy)\_

anna d<mark>ina</mark> pa<del>kaaja</del> wate, ma<del>alaas</del>aa ay

benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one

On chauffe à 140°C pendant cinq heures, un mélange comprenant 1,3 g (3,74 mmoles) de [6-(4,4,4-

- trifluorobutoxy) benzo[b]thién-3-yl]carbamate d'éthyle, 0,64 g
  (4,8 mmoles) de(S)-4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one et 50
  mg (0,36 mmole) de carbonate de potassium dans 16 ml de
  N,N-diméthylformamide. On évapore le solvant sous pression
  réduite et on purifie l'huile obtenue par chromatographie sur
  colonne de gel de-silice avec un mélance de contain
- colonne de gel de-silice avec un mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 80/20. On récupére 0,4 g de produit, sous forme d'une huile.

 $[\alpha]_D^{20} = -21.8^{\circ}$  (c = 1; dichlorométhane).

15 Exemple 15: (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one

15.1.(R)-3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutanoate d'éthyle

ก่

A une solution de 15,2 g (0,082 mole) de (R)-3-(4,4,4-trifluorohydroxy) butanoate d'éthyle dans 75 ml de N, N-diméthylformamide, on ajoute 8,36 g (0,123 mole) d'imidazole, puis 13,5 g (0,09 mole) de chlorure de

- 25 t-butyldiméthylsilyle. On verse le mélange sur 380 ml d'eau, on extrait le produit avec du dichlorométhane et on lave la phase organique avec deux fois 150 ml d'eau. On sèche le produit et on évapore le solvant sous pression réduite. On purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice avec
- 30 un mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 95/5.
  On obtient 20,3 g d'une huile incolore.

 $[\alpha]_D^{20} = +32,4^{\circ}$  (c = 1; méthanol).

15.2. (R)-3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,435 trifluorobutanol

A une solution refroidie à -50°C de 22,4 g (0,0745 mole) de (R)-3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluoro butanoate d'éthyle dans 224 ml de dichlorométhane, on ajoute

224 ml (0,224 mole) d'une solution 1M d'hydrure de
diisobutylaluminium. On laisse revenir le mélange à la
température ambiante et on ajoute 15 ml de méthanol, à -50°C.
On verse ensuite le mélange sur un mélange d'acide
5 chlorhydrique 1N et de glace, puis on extrait le produit
avec du dichlorométhane. On sèche la phase organique sur
sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression
réduite. On obtient 15,6 g d'une huile jaune pâle.
[α]<sup>20</sup> = +25,9 (c=-1; méthanol).

10

15.3. 4-méthylbenzènesulfonate de (R)-3-[(1,1-diméthyl-éthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutyle

A une solution de 15,1 g (0,058 mole) de (R)-3-[[(1,1-15 diméthyléthyl) diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutanol dans un mélange de 9,4 ml (0,117 mole) de pyridine et de 35 ml de dichloroéthane, on ajoute 11 mg de diméthylaminopyridine. On refroidit à  $0^{\circ}$ C et on ajoute une solution de 11,4 g (0,06 mole) de chlorure de p-méthylbenzène sulfonyle dans 15 ml de 20 dichloroéthane. On laisse le mélange sous agitation pendant 48 heures à température ambiante. On verse sur de l'eau glacée, on extrait le produit avec du dichlorométhane, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite. On 25 récupère une huile jaune que l'on purifie par chromatographie sur colonne de gel de silice avec un mélange de cyclohexane et de dichlorométhane 80/20. On obtient 14,9 g d'une huile incolore.  $[\alpha]_D^{20} = +15,7^{\circ}$  (c = 1; dichlorométhane).

30

15.4. (R)-[6-[3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutoxy]benzo[b]thién-3-yl]carbamate d'éthyle

On chauffe à reflux, pendant quatre heures, un mélange de 0,3 g (1,26 mmole) de (6-hydroxybenzo[b]thién-3-yl)carbamate d'éthyle, de 0,62 g (1,52 mmole) de 4-méthylbenzènesulfonate de (R)-3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthylsilyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutyle et de 0,34 g (2,52 mmole) de carbonate de potassium dans 5 ml d'acétonitrile. On filtre le mélange, on

évapore le solvant sous pression réduite, on reprend le produit dans le dichlorométhane, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite. On purifie le produit par chromatographie sur colonne de gel de silice avec un mélange de cyclohexane et de d'acétate d'éthyle 90/10. On obtient 518 mg d'une huile jaune.

15.5. (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-10 hydroxybutoxy)benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one

On chauffe à 140°C, pendant 10 heures, un mélange de 1,5 g (0,00314 mole) de (R)-[6-[3-[[(1,1-diméthyléthyl)diméthyl\_silyl]oxy]-4,4,4-trifluorobutoxy]benzo[b]thién-3-yl]carbamate

- d'éthyle, de 0,415 g (0,00314 mole) de (S)-4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one, de 43 mg (0,00031 mole) de carbonate de potassium, dans 15 ml de N,N-diméthylformamide. Puis, on chauffe dix heures supplémentaires à 140°C tout en ajoutant en deux fois 0,041 g (0,00031 mole) de (S)-4-(méthoxyméthyl)-
- 20 1,3-dioxolan-2-one. On évapore le solvant sous pression réduite, on reprend le produit par du dichlorométhane, on lave la phase organique avec une solution aqueuse de chlorure de sodium, on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite.
- On mélange le produit ainsi obtenu avec 297 mg (0,14 mmoles) de fluorure de tétra n-butylammonium, dans 15 ml de tétrahydrofurane. On agite à température ambiante, pendant une nuit, on évapore le solvant sous pression réduite et on purifie le produit par chromatographie sur colonne de gel de

On obtient 150 mg de produit sous forme d'une huile jaune.  $[\alpha]_D^{20} = -1.8^{\circ}$  (c = 1; dichlorométhane).

35 Exemple 16: (R)-5-(hydroxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluorobutoxy)benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one

On ajoute à une solution comprenant 0,3 g (0,77 mmoles) de (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluorobutoxy)benzo[b]\_

thién-3-yl]oxazolidin-2-one dans 3 ml de dichlorométhane, refroidie à 0°C, 2,3 ml d'une solution de tribromure de bore 1M (2,3 mmoles) dans le dichlorométhane. Après 150 min., on alcalinise le mélange avec de l'hydroxyde d'ammonium, tout en 5 maintenant la température à 0°C. On laisse le mélange sous agitation pendant 30 min., on extrait le produit avec du dichlorométhane, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite. On purifie par chromatographie sur colonne 10 de gel de silice avec un mélange de cyclohexane et de d'acétate d'éthyle 40/60.

On obtient 289 mg de produit.

Point de fusion: 107,0-107,2°C.

 $[\alpha]_D^{20} = -20,5^{\circ}$  (c = 1 ; dichlorométhane).

15

Exemple 17: (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6-(phényl\_méthoxy)-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one

17.1. 2-fluoro-4-(phénylméthoxy)benzonitrile

20

On porte pendant deux heures à la température de reflux, un mélange de 40,8 g (0,297 mole) de 2-fluoro-4-hydroxy\_benzonitrile, 61,06 g (0,357 mole) de bromure de benzyle et 82 g (0,594 mole) de carbonate de potassium dans 400 ml d'acétonitrile. On filtre le mélange, on évapore le solvant

sous pression réduite et on triture le résidu d'évaporation avec de l'éther diisopropylique.

On récupère 65,5 g de produit.

Doint de fundame 070

Point de fusion: 87°C.

30

17.2. 2-(méthylamino)-4-(phénylméthoxy)benzonitrile

On chauffe pendant 32 heures à 80°C, une solution de 32 g (0,14 mole) de 2-fluoro-4-(phénylméthoxy)benzonitrile et de

- 35 ml de méthylamine dans 150 ml d'éthanol.
  On reprend le mélange réactionnel avec du dichlorométhane, on lave trois fois la phase organique avec de l'eau et on la sèche sur sulfate de sodium. On évapore alors le solvant sous pression réduite et on récupère 32,9 q de produit.
- 40 Point de fusion: 120°C.

17.3. [[2-cyano-5-(phénylméthoxy)phényl]méthylamino]acétate d'éthyle

- A une solution de 39,3 g (0,285 mole) de carbonate de

  5 potassium dans 393 ml d'eau, on ajoute 64,1 g (0,269 mole) de

  2-(méthylamino)-4-(phénylméthoxy)benzonitrile dans 393 ml

  d'éthanol. On ajoute ensuite 152,8 g (0,914 mole) de

  bromoacétate d'éthyle et on porte le mélange à reflux. Après

  48 heures, on évapore l'éthanol sous pression réduite, on
- \_10 \_reprend le résidu\_par\_du\_dichlorométhane, on lave la phase organique à l'eau et on la sèche sur sulfate de sodium. Le solvant est évaporé sous pression réduite et le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant avec du dichlorométhane.
- 15 On récupère 19,5 g de produit qui se présente sous forme d'une huile.
  - 17.4. 3-amino-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylate d'éthyle

A une suspension de 9,8 g (0,087 mole) de tertiobutoxyde de potassium dans 100 ml de tétrahydrofurane, on ajoute lentement une solution de 28,3 g (0,087 mole) de [[2-cyano-5-(phénylméthoxy)phényl]méthylamino]acétate d'éthyle en

- 25 solution dans 80ml de tétrahydrofurane, tout en maintenant la température à moins de 30°C.
  - On laisse le mélange sous agitation à température ambiante pendant 25 min., puis on le verse sur un mélange d'eau et de glace. On extrait le produit avec du dichlorométhane, on lave
- la phase organique à l'eau et on évapore le solvant sous pression réduite. On triture dans l'éthanol le résidu ainsi obtenu et on récupère 22,6 g de produit.

  Point de fusion: 95°C.
- 35 17.5. 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylate d'éthyle

A une solution de 24 g (0,074 mole) de 3-amino-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylate d'éthyle dans 180 ml

- d'un mélange 9/1 de tétrahydrofurane et d'eau, on ajoute 7,5 g (0,088 mole) d'hydrogénocarbonate de sodium, puis 8,3 ml (0,076 mole) de chloroformiate d'éthyle, tout en maintenant la température en-dessous de 25°C.
- On laisse le mélange à température ambiante pendant une heure puis on évapore le solvant sous pression réduite. On reprend le résidu avec du dichlorométhane, on le lave à l'eau, on le sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite.
- 10 On récupère 28,2 g de produit. Point de fusion: 124-125°C.
  - 17.6. acide 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylique
  - On porte à reflux une suspension de 28,1 g (0,0708 mole) de 3-[(éthoxycarbonyl)amino]-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylate d'éthyle dans 170 ml d'éthanol à 96°. On ajoute à ce mélange 64 ml d'une solution éthanolique à 10 %
- d'hydroxyde de potassium et 50 ml de tétrahydrofurane. On laisse la suspension à reflux pendant 150 min., puis on la concentre sous pression réduite, on la dilue avec un mélange d'eau et de glace et on l'acidifie avec de l'acide chlorhydrique 6 N. On extrait alors le produit avec un
- 25 mélange de dichlorométhane et de tétrahydrofurane, on lave la phase organique à l'eau, on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore le solvant sous pression réduite. On triture le résidu dans l'éther diisopropylique et on récupère 24,8 g de produit.
- 30 Point de fusion: 180°C (décomposition).
  - 17.7. [1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indol-3-yl]carbamate d'éthyle
- On chauffe 24,6 g (0,066 mole) de acide 3-[(éthoxycarbonyl)\_ amino]-1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indole-2-carboxylique à une température de l'ordre de 180-185°C pendant trois minutes, puis on triture le résidu dans du tétrahydrofurane, on le filtre et on concentre le filtrat sous pression

<u> 1900-taran arabahan mengangan mengangkan dan mengangkan dan beranggan bera</u>

réduite. Le produit est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant avec un mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 80/20.

On récupère 18,3 g de produit.

- 5 Point de fusion: 140-142°C.
  - 17.8. (R) -5- (méthoxyméthyl) -3-[1-méthyl-6-(phénylméthoxy-1*H*-indol-3-yl]oxazolidin-2-one
- On chauffe pendant 14 heures à 140°C un mélange comprenant 9,1 g (0,028 mole) de [1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indol-3-yl]carbamate d'éthyle, 6,6 g (0,05 mole) de (S)-4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolan-2-one et 1,16 g (0,0084 mole) de carbonate de potassium dans 180 ml de N,N-diméthyl\_15 formamide. On évapore le solvant sous pression réduite et on purifie le produit par chromatographie sur gel de silice avec un mélange de cyclohexane et d'acétate d'éthyle 50/50. On récupère 6 g de produit se présentant sous forme d'une gomme.
- 20  $[\alpha]_D^{20} = -44,1^{\circ}$  (c=1; méthanol).

30

Selon le même procédé, à partir de la (R) - 4-méthoxyméthyl-1,3-dioxolan-2-one, on a préparé la (S)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6-(phénylméthoxy)-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one, qui se présente sous forme d'une huile. [\alpha]\_D^{20} = +41,5° (c=1; méthanol).

Exemple 18: (S,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one

18.1. (S) -5- (méthoxyméthyl) -3- [1-méthyl-6-hydroxy-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one

On procède à l'hydrogénation catalytique d'une solution de 1
35 g (0,0027 mole) de (S)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6(phénylméthoxy)-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one, obtenue à
l'exemple 17, dans un mélange de 15 ml de N,N-diméthyl\_
formamide et de 15 ml d'éthanol. L'hydrogénation est réalisée
en 18 heures, sous une pression normale d'hydrogène, en

présence de 0,2 g de palladium sur charbon.

On filtre le milieu réactionnel pour éliminer le palladium sur charbon, on évapore le solvant sous pression réduite et on récupère 0,53 g de produit se présentant sous la forme d'une gomme.

18.2. (S,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one

On agite à reflux, pendant 90 min., un mélange de 0,30 g
(0,00108 mole) de (S)-5-(méthoxyméthyl)-3-[1-méthyl-6hydroxy-1H-indol-3-yl]oxazolidin-2-one, de 0,34 g (0,00114 mole)

de tosylate de (R)-4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutyle et de 0,3

g (0,00217 mole) de carbonate de potassium dans 5 ml
d'acétonitrile. Puis, on dilue le mélange avec du
dichlorométhane, on le filtre et on concentre le filtrat sous
pression réduite. On lave la phase organique avec de l'eau,
on la sèche sur sulfate de sodium et on évapore sous pression
réduite. On purifie le résidu par chromatographie sur colonne
de silice avec un mélange de dichlorométhane et de méthanol
95/5. On récupère 0,27 g de produit, se présentant sous la

Point de fusion: 80,5-82,0°C.

forme d'une gomme.

25  $[\alpha]_D^{20} = +68,1$ ° (c = 1;-méthanol).

Le Tableau suivant rassemble des composés selon l'invention, ainsi que leurs caractéristiques physiques. Ces composés ont été préparés selon les procédés décrits ci-dessus.

Dans la colonne solvant, on a indiqué le solvant utilisé pourmesurer le pouvoir rotatoire  $[\alpha]_D^{20}$  (avec c=1, sauf indication contraire).

·	_								
	solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	méthanol	méthanol	diméthylsulfoxyde diméthylsulfoxyde	dichlorométhane	26,7 diméthylsulfoxyde	diméthulenie
	[α] <sup>20</sup>	-34	+33, 3°	ςς 	+ 50,5°	- 39,3° +39,9		- 26,7	+ 27.5°
( <b>I</b> )	P.F. (°C)	112, 6-112, 8	111,9	136, 0-136, 5	141,2	1/2, 1-1/2, 2 188, 1-188, 2	92, 6-93, 0 93, 6	194,0	194,0-194,1
TABLEAU OR2	Config.	5 (R)	5 (S)	5 (R)	5(8)	5 (S)	5 (R) 5 (S)	5 (R)	5 (S)
R <sub>1</sub> Z	×	0		0		0	0	0	
	R <sub>2</sub> .	CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>		Ħ	СН3	ж	
	R <sub>1</sub> Z	CH <sub>2</sub> O		НО		НО	$CF_3-(CH_2)_3O$	CF <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> 0	
A American	. N		E	4	5	9	<b>6</b> 8	ο <u>ξ</u>	01

		••	· ·				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	 			
solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	diméthylsulfoxyde	diméthylsulfoxyde	dichlorométhane	dich] Oromoth		 dichlorométhane	dichlorométhane		
[α] <sup>20</sup>	- 5,3	+ 50,8	-2,4°	+ 57,9°	- 51,1°	+ 		- 35,0	- 33, 7°	- 39,2°	+ 35,3
P.F. (°C)	80,5-82,0	119, 6-119, 7	146-148	163,9-164,0	119, 7-119, 8	81.1-81.7	99, 2-99, 4	72,3-72,4	6,06-8,06	139, 9-140, 0	141,5
Config.	3(R), 5(R)	3(R), 5(S)	3 (R), 5 (R)	3(R), 5(S)	3(S), 5(R)	3(S). 5(S)	5 (R)	5 (R)	5 (R)	5 (R)	5 (S)
×	(	ວ		0		0	0	 0	0		0
R <sub>2</sub>	17	CH <sub>3</sub>		#		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	СН3		CH <sub>3</sub>
R <sub>1</sub> Z	יייי איייי אייייי אייייייייייייייייייי	Cf 3 - Cf (Of) - (Cf2) 20		CF3-CH(OH)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O		$CF_{3}$ -CH (OH) - (CH <sub>2</sub> ) 20	CF3-CH(OH)-CH2O	CH <sub>3</sub> - (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> O	CN- (CH <sub>2</sub> ) 30		A GH₂0
°N	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21

		1	a)	T		T	
solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	diméthylsulfoxyde	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane
[a] <sup>20</sup>	- 30, 8	- 31,0 °	+29,1	+33,1°	-34,0°	+28	+31,0
P.F. (°C)	85,1-85,5	92,7-92,8	171, 4-171, 6	63,0-63,3	65, 3-65, 6	67, 2-67, 8	100, 6-101, 0
Config.	5 (R)	5 (R)	5 (S)	5(S)	5 (R)	5 (S)	5 (\$)
×	0	0	0		0	0	Ο.
R <sub>2</sub>	СН3	СН3	н		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
R <sub>1</sub> Z	BO CH2O	F C CH20	CH <sub>2</sub> O		CH <sub>3</sub> -CH (OH) - (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O	CH, O	осн,
° N	22	23	24	25	26	27	28

·	<del></del>	<del></del>	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<del></del>		_
solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane
[\alpha]_D^20	+30,2°	+28,4°	+29,7	+30, 6	-29,8°	+31,1°
P.F. (°C)	126,6	161, 3-161, 6	104, 6	107,9-108,5	126,4-126,5	94,0-94,1
Config.	5 (8)	5 (S)	5 (S)	2 (S)	5 (R)	5 (S)
×	0	0	0	0	0	0
R2	СН3	СН3	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
R <sub>1</sub> Z	CH <sub>2</sub> O	O <sub>2</sub> N CH <sub>2</sub> O	C1 CH20	H <sub>3</sub> CO	CH <sub>2</sub> O	F CH20
°Z	29	30	31	32	33	34

۲		<del></del>		<del>.</del> -	1		38						
	solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	4—.	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	diméthylsulfoxyde	dichlorométhano(a)	dich orometh	dichlorométhane	dichlorométhane
-	$\left[\alpha\right]_{D}^{20}$	-31,7°	+31,2°	-49,4°	-15,1°	-18	-36,3	-31,6°	-34,4°	-35,4°	_	-21,8°	+21,1°
•	P.F. (°C)	118, 3-118, 7	117,2-117,4	89,0-89,1	116,5-116,8	85, 8-86, 2	57-63	65,7-65,9	179, 0-179, 6	97,0-97,3	107,0-107,2	Huile	Huile
1	Config.	5 (R)	5 (S)	5 (R)	3(R), 5(R) trans	3(R), 5(R)	5(R), cis/trans	5 (R)	5(R), trans	(R)	5 (R)	5 (R)	5 (S)
,	×	.0		0	0	0	0	0	0	0	S	ဟ	
G	<sup>K</sup> 2	CH3		СН3	СН3	CH <sub>3</sub> ,	СН3	CH <sub>3</sub>	СН3	СН3	Н	снз	
8.2	7 IV	CH20	-	H2C=CH	СҒ <sub>3</sub> СН (ОН) СН <sub>2</sub> СН=СН	CF3CH (OH) CH2CH2CH2	CF3_CH2CH2_CH=CH	CF3-CH2CH2CH2	2-phényléthényle	2-phényléthyle	$CF_3 - (CH_2)_3O$	$CF_3 - (CH_2)_3O$	
°z		35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46

				, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,						
 solvant	dichlorométhane	dichlorométhane	dichlorométhane	7	U) D	méthanol	méthanol	méthanol	méthanol	méthanol
$[\alpha]_{D}^{20}$	-18,9°	+23,9°	-1,8	- o	-44.10	+41.5°	-37,0°	+36, °7	-9,6-	+68,1
P.F. (°C)	Huile	73,8-74,2	Huile	E E E	Huile	Huile	Huile	Huile	Huile	Huile
Config.	5 (R)	(S) <b>5</b>	3(R), 5(R)	3(R), 5(S)	1 2	5 (5)		5 (5)	3(R), 5(R)	3(R), 5(S)
×		ဟ		ß	NCH <sub>3</sub>	•	NCH <sub>3</sub>		NCH <sub>3</sub>	
R <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		СН3	* *	CH <sub>3</sub>	
R <sub>1</sub> Z		C6H5-CH2O		CF <sub>3</sub> -CH(OH)(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub> O		$CF_3-(CH_2)_3O$	***:	CF3-CH (OH) - (CH2) 20	
ž	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56

(a): c=0,5

groupe  $R_1 Z$  et la notation S(R) ou S(S) est relative à la configuration du carbone chiral en position Dans le tableau, la notation 3(R) ou 3(S) est relative à la configuration du carbone chiral du du cycle oxazolidinone. Les composés de l'invention ont fait l'objet d'essais pharmacologiques permettant de déterminer leur pouvoir inhibiteur de la monoamine oxydase A et de la monoamine oxydase B.

5

Les mesures des activités MAO-A et MAO-B in vitro ont été réalisées en utilisant comme source d'enzyme un homogénat de cerveau de rat, selon la méthode décrite par C. Fowler et M. Strolin-Benedetti, dans J. Neurochem., 40, 1534-1541

10 --- (1983).

Le dosage standard consiste à homogénéiser le cerveau de rat dans 20 volumes de tampon phosphate 0,1 M (pH = 7,4) et à préincuber 100 µl d'homogénat (5 mg de tissu) à 37°C pendant 15 20 minutes, en l'absence ou en présence de différentes concentrations en inhibiteur étudié. La réaction est démarrée par l'addition de [14C]sérotonine ([14C]5HT, concentration finale 125 µM) pour la mesure de l'activité de la MAO-A ou de [14C]phényléthylamine ([14C]PEA, concentration finale 8 µM) pour la mesure de l'activité MAO-B, dans un 20 volume final de 500 µl. Après 5 minutes d'incubation pour la [14C]5HT et 1 minute d'incubation pour la [14C]PEA, la réaction est arrétée par addition de 200 µl d'acide chlorhydrique 4N. Les métabolites radioactifs issus de la 25 désamination oxydative sont alors séparés du substrat non transformé, par extraction en phase organique, et quantifiés par comptage de la radio-activité. Les activités inhibitrices vis à vis de la MAO-A et de la MAO-B sont données respectivement par les constantes d'inhi-

30 bition Ki (MAO-A) et Ki (MAO-B).
Pour les composés de l'invention, les Ki (MAO-A) varient entre 1,2 nM et des valeurs supérieures à 1000 nM, alors que les Ki (MAO-B) varient entre 0,3 nM et des valeurs supérieures à 1000 nM.

35 Certains composés de l'invention sont des inhibiteurs sélectifs de la MAO-B, le rapport Ki(MAO-A)/Ki(MAO-B) pouvant être supérieur à 10<sup>3</sup>.

Certains composés de l'invention sont des inhibiteurs sélectifs de la MAO-A, le rapport Ki(MAO-B)/Ki(MAO-A)

pouvant être supérieur à 103.

D'autres sont des inhibiteurs mixtes de la MAO-A et de la MAO-B, le rapport Ki (MAO-A)/Ki (MAO-B) pouvant être compris entre 0,1 et 10.

5

Les résultats obtenus montrent que les composés de l'invention peuvent être utilisés pour la préparation de médicaments inhibiteurs sélectifs de la MAO-A ou de la MAO-B ou inhibiteurs mixtes de la MAO-A et de la MAO-B, ces

- médicaments trouvant leur emploi en thérapeutique notamment dans le traitement des états dépressifs de toute nature, les psychoses dépressives séniles, l'hypobulia, les phobies sociales, les troubles de l'humeur, dans l'amélioration des performances cérébrales générales, dans la prévention et le traitement des maladies neurodégénératives comme la maladie de Parkinson et la maladie d'Alzheimer et tous les troubles de la mémoire, dans l'anxiété, les attaques de panique, le traitement de la dépendance et du sevrage liés à la consommation d'alcool, de tabac et/ou de stupéfiants, et la perte d'appétit.
- Les composés de l'invention peuvent être présentés, en association avec des excipients, sous forme de compositions formulées en vue de l'administration par voie orale, parentérale ou rectale, par exemple sous forme de comprimés, dragées, capsules, solutions, suspensions ou suppositoires.

La dose de principe actif administrée est généralement comprise entre 0,01 et 50 mg/kg/jour, en une ou plusieurs prises.

#### Annexe 1

#### Annexe 2

Ιg

II.

#### Annexe 4

XII

#### Revendications

1. Composés dérivés d'oxazolidin-2-one de formule générale (I)

5

dans laquelle:

- 15 R<sub>1</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle, hydroxyalkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, cyanoalkyle, phényle substitué ou non par un atome d'halogène ou par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro, phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène ou
- par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro, ou un groupe  $R_3A$ -dans lequel  $R_3$  est un groupe cycloalkyle ou cyclooxyalkyle, substitué ou non par un groupe hydroxy, et A est un radical  $-CH_2$  ou  $-CH_2$ - $CH_2$ ,

R<sub>2</sub> représente un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle,

25 X représente un atome d'oxygène, de soufre ou un groupe  $NR_4$  où  $R_4$  est un groupe alkyle ou un atome d'hydrogène, et Z représente un atome d'oxygène ou un groupe -CH=CH ou -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>.

lesdits composés se présentant sous forme d'énantiomères ou de diastéréoisomères purs ou de mélange de ces différentes formes, y compris de mélange racémique.

- 2. Composés selon la revendication 1, caractérisé en ce que  ${\bf R}_2$  est un groupe méthyle.
- 3. Composés selon la revendication 2, caractérisé en ce que X représente un atome d'oxygène.
- 4. Composés selon l'une des revendications 1 à 3 caractérisé

30

en ce que lorsque X représente un atome d'oxygène, le groupe R<sub>1</sub>Z représente:

soit, i) un groupe  $R_aO$ , où  $R_a$  a l'une des significations de  $R_1$  choisies parmi un atome d'hydrogène un groupe alkyle,

- fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, cyanoalkyle, R<sub>3</sub>A-, phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy et phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy, soit, ii) un groupe R<sub>b</sub>Z, où Z est un groupe -CH=CH- ou
- 10 -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- et R<sub>b</sub> a l'une des significations de R<sub>1</sub> choisies parmi un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, fluoroalkyle, hydroxyalkyle, hydroxyfluoroalkyle, phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou
- 15 non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy.
  - 5. Composés selon la revendication 4, caractérisés en ce que  $R_{\bf a}$  est un atome d'hydrogène ou un groupe phénylméthyle,
- 20 butyle, 4,4,4-trifluorobutyle, 4,4,4-trifluoro-3hydroxybutyle, 3,3,3-trifluoro-2-hydroxypropyle, 3-cyanopropyle, p-fluorophénylméthyle, cyclopropylméthyle ou 2-(1-hydroxycyclopentyl)éthyle.
- 6. Composés selon la revendication 4, caractérisés en ce que R<sub>b</sub>Z est choisi parmi le groupe éthényle, 2-phényléthényle, 2phényléthyle, 5,5,5-trifluoropentyle, 5,5,5-trifluoropentényle, 5,5,5-trifluoro-4-hydroxypentyle et 5,5,5trifluoro-4-hydroxypentényle.
  - 7. Composés selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisés en ce que lorsque X représente un atome de soufre, le groupe  $R_1Z$  représente un groupe  $R_cO$ , où  $R_c$  a l'une des significations de  $R_1$  choisies parmi un groupe alkyle,
- 35 hydroxyalkyle, fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène ou par un groupe alkoxy, nitrile ou nitro.

10

30

- 8. Composés selon l'une des revendications l à 3, caractérisés en ce que lorsque X représente un groupe  $NR_4$ ,  $R_4$  est un groupe méthyle et le groupe  $R_1Z$  représente un groupe  $R_dO$ , où  $R_d$  a l'une des significations de  $R_1$  choisies parmi un groupe fluoroalkyle, hydroxyfluoroalkyle, un groupe phényle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy ou un groupe phénylméthyle substitué ou non par un atome d'halogène, un groupe nitro, nitrile ou alkoxy.
- 9. Composés selon l'une des revendications 1 à 8 caractérisés en ce que lorsque Z représente un groupe -CH=CH et que R<sub>1</sub> ne représente pas un atome d'hydrogène, lesdits composés se présentent sous forme cis, trans ou d'un mélange cis/trans.
  - 10. La (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(phénylméthoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère.
- 20 11. La (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluorobutoxy)\_benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère.
- 12. La (R,R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et ses diastéréoisomères.
  - 13. La (R,R)-5-(hydroxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro-3-hydroxybutoxy)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et ses diastéréoisomères.
  - 14. La (R)-5-(méthoxyméthy1)-3- $[6-(5,5,5-trifluoropenty1)_benzofuran-3-y1]oxazolidin-2-one et son énantiomère.$
- 15. La (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(5,5,5-trifluro-4-35 hydroxypent-1-ènyl)benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one, ses diastéréoisomères et leurs isomères cis et trans.
  - 16. La (R)-5-(méthoxyméthyl)-3- $[6-(phénylméthoxy)benzo[b]_thién-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère.$

17. Un composé selon la revendication l caractérisé en ce qu'il est choisi dans le groupe constitué par:

- \* la ((R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(cyclopropylméthoxy)benzo\_
  furan-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère,
  \* la (R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(4,4,4-trifluoro\_
  hytoux)benzo(b)thiés-2-yllangelisite
  - butoxy)benzo[b]thién-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère,
- \* la (R)-3-(6-éthénylbenzofuran-3-yl)-5-(méthoxy\_méthyl)oxazolidin-2-one et son énantiomère,
  - \* la ((R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-(tetrahydropyranylméthoxy)\_benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère,
  - \* la ((R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-[4-cyano(propyloxy)]benzo\_
- 15 furan-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère,
  - \* la ((R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-[4-méthoxy(phénylméthoxy)]\_benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère,
  - \* la ((R)-5-(méthoxyméthyl)-3-[6-[3-chloro(phénylméthoxy)]\_benzofuran-3-yl]oxazolidin-2-one et son énantiomère.

20

18. Procédé de préparation des composés selon l'une des revendications 3 à 9, caractérisé en ce qu'on fait réagir en présence de carbonate de potassium, un dérivé carbamate d'éthyle de formule (II)

25

30

où  $R_1$  et X ont l'une des significations indiqués dans la revendication 1, à l'exception, pour ce qui concerne  $R_1$ , de l'hydrogène, avec la 4-(méthoxyméthyl)-1,3-dioxolan-2-one de formule (III)

35

- 19. Médicament caractérisé en ce qu'il est constitué d'un composé selon l'une des revendications 1 à 17.
- 5 20. Composition pharmaceutique caractérisée en ce qu'elle comprend un composé selon l'une des revendications 1 à 17, en association avec au moins un excipient pharmaceutiquement acceptable.
- 10 21. Utilisation d'un composé selon l'une des revendications 1 à 17 pour la préparation d'un médicament destiné à agir comme inhibiteurs sélectifs de la MAO-A ou de la MAO-B ou inhibiteurs mixtes de la MAO-A et de la MAO-B.

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Intr onal Application No PCI/FR 96/01511

		101/1K 30[01311
A. CLASS IPC 6	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C070413/04 A61K31/42	<u>-</u>
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC	• •
	S SEARCHED	
IPC 6	documentation searched (classification system followed by classification symbols)  CO7D	
Documenta	ation searched other than minimum documentation to the extent that such documents a	are included in the fields searched
Electronic	data base consulted during the international search (name of data base and, where pra	actical, search terms used)
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 657 440 A (F.HOFFMANN LA ROCHE AG) 14 June 1995 see page 3, line 1 - page 3, line 49; claims	1-9, 19-21
A	EP 0 006 524 A (CIBA GEIGY AG) 9 January 1980 see page 3, line 22 - page 4, line 11; claims	1-9, 19-21
P,A	DE 44 25 609 A (BAYER AG) 25 January 1996 see the whole document	1-9
Furt	ner documents are listed in the continuation of box C. X Patent fa	unily members are listed in annex.
* Special cat	regories of cited documents :	
"A" docume consider filing d "L" docume which i catation "O" docume other in "P" docume later th	ent defining the general state of the art which is not erred to be of particular relevance document but published on or after the international late "X" document of cannot be constituted to establish the publication date of another or other special reason (as specified) "Y" document of cannot be constituted to an oral disclosure, use, exhibition or means and the priority date claimed "Bling date but and the priority date claimed "&" document is in the art.  "A" document is surrounded to the international filling date but and the priority date claimed "&" document means "&" document means "&" document is such as in the art.	nt published after the international filing date and not in conflict with the application but erstand the principle or theory underlying the particular relevance; the claimed invention insidered novel or cannot be considered to inventive step when the document is taken alone particular relevance; the claimed invention insidered to involve an inventive step when the combined with one or more other such docucombination being obvious to a person skilled ember of the same patent family
		ng of the international search report  0. 01. 97i
Name and m	European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Tel. (+31-70) 340-3016 Henr	

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nformation on patent family members

Inter foral Application No PL 1/FR 96/01511

			1 101/11	. 50,01311	
Patent document cited in search report	Publication date		nt family mber(s)	Publication — date	
EP-A-0657440	14-06-95	AU-A-	8023394	22-06-95	
•		BR-A-	9404949	08-08-95	
		CA-A-	2135861	14-06-95	1
•	`	CN-A-	1109054	27-09-95	
		CZ-A-	9403126	16-08-95	- 1
		HU-A-	72315	29-04-96	
		JP-A-	7196634	01-08-95	- 1
		NO-A-	944802	14-06-95	١ ١
		NZ-A-	270083	27-02-96	i
		PL-A-	306244	26-06-95	i
		_US-A-	5574055	12-11-96	]
		ZA-A	9409710	13-06-95	
EP-A-0006524	09-01-80	AU-B-	523656	05-08-82	l
		AU-A-	4825779	03-01-80	
		CA-A-	1119601	09-03-82	
والمراجع والم والمراجع والمراجع والمراجع والمراجع والمراجع والمراجع والمراج		JP-A-	55002697	10-01-80	
		US-A-	4259338	31-03-81	
DE-A-4425609	25-01-96	CA-A-	2154024	21 01 00	
	L3 01 J0	EP-A-	0694544	21-01-96	-
		JP-A-	8041057	31-01-96 13-02-96	}
		VI N-	304103/	13-02-30	- 1

### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Der 'e Internationale No PCI'/FR 96/01511

<

		1 , .	W 20101211
A. CLASS CIB 6	EMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CO7D413/04 A61K31/42		-
			•
Selon la ch	assification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la class	ification nationale et la CIB	
	INES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE		* :
CIB 6	stion minimale consultée (système de classification suivi des symboles CO7D	de classement)	g at the second of
Documenta	tion consultée autre que la documentation minimale dans la mesure	où ces documents relevent des dorna	unes sur lesquels a porte la recherche
			•
Base de dor utilisés)	nnées électronique consultée au cours de la recherche internationale (	nom de la base de données, et si ce	a est realisable, termes de recherche
wa.1240)		•	
			e de la companya de l
C. DOCUM	MENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication	des passages pertinents	no. des revendications visées
A	EP 0 657 440 A (F.HOFFMANN LA ROC Juin 1995	HE AG) 14	1-9, 19-21
	voir page 3, ligne 1 - page 3, li revendications	gne 49;	19-21
A	EP 0 006 524 A (CIBA GEIGY AG) 9 1980		1-9, 19-21
	voir page 3, ligne 22 - page 4, l revendications	igne 11;	~
P,A	DE 44 25 609 A (BAYER AG) 25 Janv voir le document en entier	ier 1996	1-9
	•		
Voir	la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents de familles o	le brevets sont indiqués en annexe
* Categories	spéciales de documents cités:	document ultérieur publié après	la date de dépôt international ou la
	ent définissant l'état général de la technique, non eré comme particulièrement pertinent	date de priorité et n'appartenen technique pertinent, mais cité p	ant pas à l'état de la our comprendre le principe
E docume	nt antérieur, mais rublié à la date de dénôt international	ou la théorie constituant la base  C' document particulièrement perti.	ede l'invention nent l'invention revendiquée ne peut
'L' docume	nt pouvant jeter un doute sur une revendication de	être considèrée comme nouvelle inventive par rapport au docum	ou comme impliquant une activité ent considéré isolément
autre ci	caron or born are reson should (and de merden)	document particulièrement perti- ne peut être considérée comme	impliquant une activité inventive
rane ext	ent se référant à une divulgation orale, à un usage, à position ou tous autres moyens	documents de même nature, cet	
	nt publié avant la date de dépôt international, mais nurement à la date de priorité revendiquée	pour une personne du métier L' document qui fait partie de la m	ême famille de brevets
Date à laque	ile la recherche internationale a été effectivement achevée	Date d'expédition du présent rap	port de recherche internationale
	Décembre 1996	10.01.97	
vom et adres	ssé postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2	Fonctionnaire autorisé	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Henry. J	

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relativa aux membres de familles de brevets

emande Internationale No PCT/FR 96/01511

			PUITE	( 30/01211
Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Memb famille	Membre(s) de la famille de brevet(s)	
EP-A-0657440	14-06-95	AU-A-	8023394	22-06-95
		BR-A-	9404949	08-08-95
		CA-A-	2135861	14-06-95
		CN-A-	1109054	27-09-95
		CZ-A-	9403126	16-08-95
	,	HU-A-	72315	29-04-96
	,	JP-A-	7196634	01-08-95
		NO-A-	944802	14-06-95
		NZ-A-	270083	27-02-96
		PL-A-	306244	26-06-95
		US-A-	5574055	12-11-96
		ZA-A	9409710	13-06-95
EP-A-0006524	09-01-80	AU-B-	523656	05-08-82
	•	AU-A-	4825779	03-01-80
		CA-A-	1119601	09-03-82
		JP-A-	55002697	10-01-80
		US-A-	4259338	31-03-81
DE-A-4425609	25-01-96		2154004	
,25007	23-01-30	CA-A- EP-A-	2154024	21-01-96
		JP-A-	0694544	31-01-96
		UP-A-	8041057	13-02-96

# .mam00011

WO09858934A1.pdf 09-07-03 15:18

